

**B. II. TÉTEL (15 pont) – Varianta 011**

**Oldd meg a következő feladatot:**

Adott mennyiségű oxigén térfogata:  $V = 8,31\text{m}^3$ , nyomása:  $p = 10^5\text{Pa}$ , hőmérséklete:  $t = 47^\circ\text{C}$ . Az oxigén móltömege  $\mu = 32 \cdot 10^{-3} \frac{\text{kg}}{\text{mol}}$ . Határozzátok meg:

- a. az oxigén sűrűségét;
- b. az oxigénmennyiség móljainak számát;
- c. az oxigén nyomását, ha izochor módon  $T' = 480\text{K}$ -re melegítik;
- d. az oxigénmolekulák számát;
- e. ábrázoljátok grafikusán  $(p,T)$  koordináta-rendszerben a megadott melegítési folyamatot.